

این فایل فقط برای مشاهده می باشد . برای خرید فایل ورد و قابل ویرایش این طرح درس با قیمت فقط دو هزار تومان به سایت علمی و پژوهشی آسمان مراجعه کنید . www.asebankafinet.ir

طرح درس روزانه - تهیه کننده (مشخصات کامل پرسنلی)

مشخصات کلی	نام درس: شیمی دهم موضوع: انحلال گازها در آب	مجری: تاریخ اجرا: مدت اجرا: ۹۰ دقیقه	محل اجرا: شهرستان: کلاس: دهم تعداد فراگیران: ۲۵
ویژگی فراگیران	سن: ۱۶ جنس: زن توانایی ذهنی: عادی وضعیت اجتماعی: متوسط وضعیت گروه بندی: ۵ نفره اسامی گروه ها: گروه های a تا e		
اهداف کلی	هدف درسی: ۱- عوامل موثر بر انحلال گازها در آب ۲- بررسی چگونگی انحلال پذیری گازها در آب		
اهداف جزئی	فراگیران در پایان درس باید بتوانند: ۱- عوامل موثر بر انحلال گازها را نام ببرند. ۲- قانون هنری را توضیح دهند. ۳- نمودارهای مربوطه را تفسیر کنند.		
	حیطه شناختی	سطح حیطه	
اهداف رفتاری	از دانش آموز انتظار می رود پس از مطالعه و انجام فعالیت های آموزشی این جلسه بتوانند به اهداف زیر دست یابند: ۱- انحلال گازها را در آب مقایسه کنند. ۲- تاثیر افزایش دما را بر انحلال گازها بدانند. ۳- نقش افزایش جرم مولکولی بر انحلال گازها را توضیح دهند. ۴- تاثیر افزایش فشار را بر انحلال گازها توضیح دهند. ۵- نقش قطبیت گاز را بر انحلال پذیری بدانند. ۶- اثر میزان حل شونده های دیگر را در کاهش حلالیت های گاز بدانند.		
		۱- کاربردی ۲- دانشی ۳- درک و فهم ۴- دانشی ۵- درک و فهم ۶- دانشی	

این فایل فقط برای مشاهده می باشد . برای خرید فایل ورد و قابل ویرایش این طرح درس با قیمت فقط دو هزار تومان به سایت علمی و پژوهشی آسمان مراجعه کنید . www.asebankafinet.ir

سطح حیطة	حیطه روانی حرکتی(مهارت ها)	
۱- دانشی ۲- درک و فهم ۳- درک و فهم ۴- درک و فهم	از دانش آموز انتظار می رود پس از پایان این درس مهارت های زیر را کسب نماید. ۱- اکثر اکسید های نافلزی انحلال نسبتاً خوبی در آب دارند زیرا با آب واکنش می دهند. ۲- اگر گاز با آب واکنش شیمیایی دهد انحلالش افزایش می یابد. ۳- قطبیت مولکول گاز باعث افزایش انحلال در آب می شود. ۴- حل شونده های دیگر در آب باعث کاهش انحلال و گاز می شود.	
سطح حیطة	حیطه رفتاری(نگرش ها)	
۱- تعقل ۲- تعقل ۳- تعقل ۴- تعقل ۵- تعقل	از دانش آموز انتظار می رود پس از مطالعه این درس نگرش های زیر را بدست آورد. ۱- وجود گاز حل شونده در نوشابه ۲- وجود گاز اکسیژن در آب ۳- اضافه کردن نمک در نوشابه باعث کاهش انحلال گاز می شود ۴- افزایش دما باعث کاهش انحلال گاز می شود ۵- افزایش فشار باعث افزایش انحلال گاز می شود	

	رویکرد فعال - پرسش و پاسخ- انجام آزمایش	الگوی تدریس
	کتاب درسی - انجام آزمایش و رسم نمودار	رسانه آموزشی
	گروه های پنج نفره	چیدمان کلاس

این فایل فقط برای مشاهده می باشد . برای خرید فایل ورد و قابل ویرایش این طرح درس با قیمت فقط دو هزار تومان به سایت علمی و پژوهشی آسمان مراجعه کنید . www.asebankafinet.ir

فعالیت‌های قبل از تدریس	فعالیت معلم	روش تدریس	فعالیت فراگیران	زمان
فعالیت های ورودی قبل از کلاس و آماده سازی	چیدمان کلاس به صورت گروه های ۵ نفره		رعایت سکوت در هنگام چیدمان	۵ دقیقه
فراگیران ارتباط با برقراری	سلام و احوال پرسی - حضور و غیاب - پیگیری علت غیاب احتمالی جلسه قبل		بررسی انجام تمرین‌های کتاب درسی و یا تمریناتی که در اختیار آنها قرار داده شده بود توسط سرگروه ها	۵ دقیقه
بررسی تکالیف گذشته	رفع اشکال تمرینات درسی - پرسش شفاهی		پاسخ به سوالات دبیر به صورت انفرادی و گروهی	۱۵ دقیقه
تشخیصی ارزشیابی	چه موادی می توانند در آب حل شوند. پیوند هیدروژنی را توضیح دهند. مولکول های قطبی و ناقطبی را تعریف کنند.		پاسخ به سوالات دبیر به صورت انفرادی و گروهی	۵ دقیقه
انگیزه - ارزشیابی ورودی آماده سازی و ایجاد	چگونه زنده ماندن ماهی ها در آب چگونه انحلال قرص جوشان در آب اثبات مقدار زیاد گاز در نوشابه		فرضیه سازی و طراحی آزمایش	۵ دقیقه

این فایل فقط برای مشاهده می باشد . برای خرید فایل ورد و قابل ویرایش این طرح درس با قیمت فقط دو هزار تومان به سایت علمی و پژوهشی آسمان مراجعه کنید . www.asebankafinet.ir

فعالیت‌های ضمن تدریس	فعالیت معلم	روش تدریس	فعالیت فراگیران	زمان
فعالیت ۱	انجام آزمایش انحلال قرص جوشان در آب و جمع آوری گاز کربن دی اکسید تولید شده نقش افزایش دمای آب در کاهش انحلال گاز کربن دی اکسید و در نتیجه افزایش حجم گاز جمع آوری شده		کمک به انجام آزمایش - جمع آوری وسایل و تمیز کردن میز کار- ثبت نتایج در جدول	۱۰ دقیقه
فعالیت ۲	انجام آزمایش تکمیلی باز کردن در نوشابه و صدای خروج گاز در اثر کاهش فشار		کمک به انجام آزمایش- جمع آوری وسایل و تمیز کردن میز کار- نتیجه گیری قانون هنری	۱۰ دقیقه
فعالیت ۳	۱- رسم نمودار انحلال پذیری گاز و دما ۲- رسم نمودار انحلال پذیری گاز و فشار ۳- تاثیر نوع گاز در انحلال پذیری ۴- مقایسه انحلال گازهای مختلف در آب ۵- تاثیر افزایش جرم مولکولی بر افزایش انحلال گاز در آب ۶- نقش قطبیت مولکول در افزایش انحلال گاز در آب ۷- مولکول هایی که دارای پیوند هیدروژنی هستند به علت تشابه در نوع نیروی بین مولکولی بهتر در آب حل می شوند.		تشخیص مولکول قطبی از ناقطبی محاسبه جرم مولکولی گاز تشخیص مولکول هایی که دارای پیوند هیدروژنی هستند.	۱۰ دقیقه

این فایل فقط برای مشاهده می باشد . برای خرید فایل ورد و قابل ویرایش این طرح درس با قیمت فقط دو هزار تومان به سایت علمی و پژوهشی آسمان مراجعه کنید . www.asebankafinet.ir

فعالیت‌های تکمیلی بعد تدریس	فعالیت معلم	روش تدریس	فعالیت فراگیران	زمان
جمع بندی و نتیجه گیری	با افزایش فشار گاز و کاهش دمای آب می توانیم باعث افزایش انحلال پذیری گاز شویم. نوع گاز قطبیت و جرم مولکولی و همچنین حل شونده های دیگر در آب بر انحلال پذیری موثر است.		مرور مطالب نوشته شده از روی تابلوی کلاس توسط دانش آموزان ممتاز	۱۰ دقیقه
ارزشیابی پایانی	مقایسه انحلال گازهای NO - O_2 - N_2 با ذکر علت مقایسه انحلال CO_2 - NO با ذکر علت		پاسخ به سوالات	۱۰ دقیقه
تعیین تکلیف و تشویق ارائه منابع	طراحی آزمایش جدید در این زمینه تحقیق در مورد عوامل موثر دیگر در انحلال گاز در آب تحقیق در مورد انواع نیروهای بین مولکولی منابع: آزمایش های شیمی دکتر ملاردی شیمی معدنی کاتن اصول ترمودینامیک شیمیایی ریچارد - اسپراتولی		انجام فعالیت های تکمیلی	۵ دقیقه